

При изучении окисления смеси 1-фенил-2,3-диметил-4-метиламинопиразолон-5-N-метансульфоната натрия с оксиэтилированным изонилфенолом было установлено, что глубина деструкции этоксилата в случае смеси выше, чем в индивидуальном растворе, то есть вновь зафиксирован эффект промотирования. При этом степень деструкции 1-фенил-2,3-диметил-4-метиламинопиразолон-5-N-метансульфоната натрия в большинстве экспериментов невелика.

Еще один пример промотирования – влияние присутствия нитрофенола на окисление оксиэтилированного изонилфенола.

Возможно, наблюдаемый рост эффективности окисления некоторых субстратов в смесях с другими реагентами связан с появлением новых активных промежуточных частиц [1]. Суммарная скорость превращения зависит, в том числе, и от различной реакционной способности радикальных частиц, образующихся в окислительном процессе в результате взаимодействия с субстратом первичных радикалов, генерированных из пероксида водорода.

1. Долгоплоск Б.А., Тинякова Е.И. Генерирование свободных радикалов и их реакции. М.: Наука, 1982. 254 с.

Работа выполнена в рамках НИР по госзаданию № 38532011.

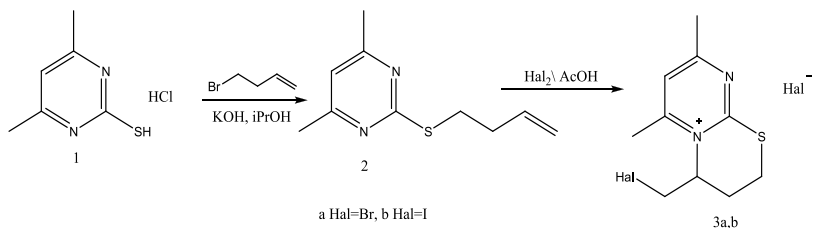
СИНТЕЗ И ГАЛОГЕНИРОВАНИЕ 2-(3-БУТЕНИЛ)ТИО-4,6-ДИМЕТИЛПИРИМИДИНА

Фатыхов Р.Ф., Фролова Т.В., Ким Д.Г.

Южно-Уральский государственный университет
454080, г. Челябинск, пр. Ленина, д. 76

В органической химии производные пириимидина и его конденсированных аналогов постоянно находятся в центре внимания исследователей, что обусловлено их необычайно широкой практической полезностью, прежде всего разнообразными видами биологической активности. Среди производных пириимидина его конденсированные аналоги с точки зрения биологической активности зачастую представляют значительно больший интерес, чем соответствующие моноциклические соединения.

Нами впервые взаимодействием гидрохлорида 4,6-диметил-2-меркаптопириимидина **1** с 4-бром-1-бутеном в изопропиловом спирте в присутствии гидроксида калия получен 2-(3-бутенил)тио-4,6-диметилпириимидин **2**, структура которого подтверждена методами хроматомасс-спектрометрии и ЯМР ^1H .



Нами показано, что взаимодействие брома и иода с бутенилсульфидом **2** в уксусной кислоте приводит к образованию галогенидов 4-(галогенметил)-6,8-диметил-3,4-дигидро-2H-пиримидо[2,1-*b*][1,3]тиазиния (**3a**, **3b**). В отличие от исходного соединения **2**, в спектрах ЯМР ^1H соединений **3a** и **3b** сигналы протонов метильных групп пиримидинового кольца образуют два синглета в сильном поле. Неэквивалентность метильных групп объясняется образованием конденсированных систем с положительно заряженным гетероатомом азота, приводящий к смещению соседней метильной группы в слабое поле. Данное явление наблюдается и при галогенировании 2-аллилтио-4,6-диметилпиримидина с образованием галогенидов 3-(галогенметил)-5,7-диметил-2,3-дигидротиазоло[3,2-*a*]пиримидиния, описанное в работе [1].

1. Ким Д.Г., Троицкова Ю.В., Зарецкая М.В., Синтез галогенидов 5,7-диметил-2,3-дигидротиазоло[3,2-*a*]пиримидиния // Изв. вузов. Химия и химическая технология. – 1993. - Выпуск 3. С. 113-115

СИНТЕЗ АЛКИЛЗАМЕЩЕННЫХ ПИРРОЛО[3,4-*c*]ПИРРОЛ-1,3,4,6-ТЕТРАОНОВ

Федосеев С.В., Липин К.В., Беликов М.Ю.

Чувашский государственный университет
428015, г. Чебоксары, Московский пр., д. 15

В настоящее время известно, что при взаимодействии 4-оксоалкан-1,1,2,2-тетракарбонитрилов с водными растворами кислот происходит образование гидрированных пирроло[3,4-*c*]пиррол-1,3,4,6-тетраонов **3** (схема) [1-3]. Авторы утверждают, что такое превращение справедливо только для тетрацианоалканониев с электронодонорными и стерически объемными заместителями, в которых атака нуклеофила на карбонильную группу значительно затруднена.

Синтез пирроло[3,4-*c*]пирролов из тетрацианоалканониев с алкильными заместителями напрямую реализовать не удастся, так как в